

**METHOD OF LOW POLYMERIZATION OF ALPHA-OLEFIN****Publication number:** JP7018013**Publication date:** 1995-01-20**Inventor:** TANAKA EIJI; URATA HISAO; OSHIKI TOSHIYUKI;  
AOSHIMA NORIYUKI**Applicant:** MITSUBISHI CHEM CORP**Classification:****- international:** C08F4/69; C07C2/08; C07C11/107; C08F4/60;  
C08F10/00; C08F4/00; C07C2/00; C07C11/00;  
C08F10/00; (IPC1-7): C08F4/69; C08F10/00**- European:****Application number:** JP19930162698 19930630**Priority number(s):** JP19930162698 19930630[Report a data error here](#)**Abstract of JP7018013**

**PURPOSE:** To provide the method by which an alpha-olefin, esp. ethylene, is lowly polymerized to selectively give a trimer, esp. 1-hexene, at a high yield while inhibiting the formation of a high-molecular polymer and hence a large industrial profit is provided. **CONSTITUTION:** A low polymn. of an alpha-olefin is conducted by using a chromium catalyst comprising a chromium salt, an amine, and an alkylaluminum compd. in the presence of an arom. hydrocarbon compd. having at least three aliph. hydrocarbon substituent groups.

---

Data supplied from the **esp@cenet** database - Worldwide

(19)日本国特許庁 (JP)

## (12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平7-18013

(43)公開日 平成7年(1995)1月20日

(51)Int.Cl.<sup>6</sup>  
C 0 8 F 4/69  
10/00

識別記号 庁内整理番号  
M F G

F I

技術表示箇所

審査請求 未請求 請求項の数4 O L (全8頁)

(21)出願番号

特願平5-162688

(22)出願日

平成5年(1993)6月30日

(71)出願人

00005698

三菱化学株式会社

東京都千代田区丸の内二丁目5番2号

(72)発明者

田中 荣司

岡山県倉敷市瀬通三丁目10番地 三菱化成  
株式会社水島工場内

(72)発明者

浦田 尚男

神奈川県横浜市緑区鴨志田町1000番地 三  
菱化成株式会社総合研究所内

(72)発明者

押木 俊之

神奈川県横浜市緑区鴨志田町1000番地 三  
菱化成株式会社総合研究所内

(74)代理人

代理士 長谷川 譲司

最終頁に続く

(54)【発明の名称】  $\alpha$ -オレフィンの低重合方法

## (57)【要約】

【構成】 クロム塩、アミン、およびアルキルアルミニウム化合物からなるクロム触媒を用いて $\alpha$ -オレフィンを低重合する方法において、3個以上の脂肪族炭化水素置換基を有する芳香族炭化水素化合物の存在下で低重合反応を行うことを特徴とする $\alpha$ -オレフィンの低重合方法。

【効果】 本発明方法によれば、 $\alpha$ -オレフィン、特にエチレンを低重合させて、選択的に三量体を主体とした生成物、特に1-ヘキセンが高収率で得られ、かつ、高分子量重合体の生成を抑制することができるため、多大な工業的効益を提供する。

## 【特許請求の範囲】

【請求項1】 クロム塩、アミン、およびアルキルアルミニウム化合物からなるクロム触媒を用いて $\alpha$ -オレフィンを低重合する方法において、3飼以上の脂肪族炭化水素置換基を有する芳香族炭化水素化合物の存在下で低重合反応を行うことを特徴とする $\alpha$ -オレフィンの低重合方法。

【請求項2】 アミンおよびアルキルアルミニウム化合物を含む溶液中に、 $\alpha$ -オレフィンおよびクロム塩を導入することを特徴とする請求項1に記載の $\alpha$ -オレフィンの低重合方法。

【請求項3】 クロム塩およびアミンを含む溶液中に、 $\alpha$ -オレフィンおよびアルキルアルミニウム化合物を導入することを特徴とする請求項1に記載の $\alpha$ -オレフィンの低重合方法。

【請求項4】  $\alpha$ -オレフィンがエチレンであり、主生成物が1-ヘキセンであることを特徴とする請求項1から3に記載の $\alpha$ -オレフィンの低重合方法。

【発明の詳細な説明】

## 【0001】

【産業上の利用分野】 本発明は $\alpha$ -オレフィンの低重合方法に関するものである。より詳しくは、クロム系触媒を用いて、特にエチレンから選択的に三量体を主体とした生成物を高収率で得ることができる $\alpha$ -オレフィンの低重合方法に関するものである。

## 【0002】

【従来の技術】 従来から、特定のクロム化合物と特定の有機アルミニウム化合物の組み合せからなる触媒を用い、エチレン等の $\alpha$ -オレフィンを低重合することは知られている。例えば、特公昭43-18707号公報には、一般式MX<sub>n</sub>で表されるCrを含むVIA族の遷移金属化合物とボリドカルボリアルミニウムオキシドからなる触媒により、エチレンから1-ヘキセンとボリエチレンを導く方法が記載されており、また、特開平3-128904号公報には、クロム-ビロリ結合を持つクロム含有化合物と金属アルキル又はカルボン酸とを予め反応させて得られた触媒を用いて $\alpha$ -オレフィンを三量化する方法が記載されている。

【0003】 一方、先に本発明者は、クロム-ビロリ結合を持つクロム含有化合物、 $\alpha$ -オレフィン、およびアルキルアルミニウムの接觸方法を規定することにより、 $\alpha$ -オレフィンの低重合反応を行う方法を提案した。この方法に従えば、特にエチレンの低重合反応により、1-ヘキセンを驚異的な高活性で得ることができる。本発明者はクロム-ビロリ結合を有するクロム含有化合物を炭化水素を溶媒として用いて操作することで、低活性な操作なしで高収率で製造し、なおかつこれをアルキルアルミニウム化合物と組み合わせて用いることによって、 $\alpha$ -オレフィンの低重合反応、特にエチレンの三量化反応を高活性で行い、純度の高い1-ヘキセンを生成

させることのできる方法も提案した。

【0004】 また、最近本発明者は、クロム塩、アミン、 $\alpha$ -オレフィン、およびアルキルアルミニウム化合物の接觸方法を規定することにより、 $\alpha$ -オレフィンの低重合反応、特にエチレンの三量化反応を行なう方法も提案した。

## 【0005】

【発明が解決しようとする課題】 しかしながら、特公昭43-18707号公報に記載された方法では、1-ヘキセンとともに生成するボリエチレンの量が多く、ボリエチレンの量を少なくしようとすると、全体の活性が低下するという問題があり、一方、特開平3-128904号公報に記載された方法は、高分子量重合体の生成量は少ないが、触媒活性が十分でないという問題がある。

【0006】 本発明は、上記のような従来方法の特つ問題を解決し、高収率であり高選択性で工業的有利に $\alpha$ -オレフィンの低重合物、特に1-ヘキセンを得ることを可能とする、新規な $\alpha$ -オレフィンの低重合方法を提供することを目的とするものである。

## 【0007】

【課題を解決するための手段】 本発明者は、かかる目的を達成すべく執意検討を進めた結果、クロム塩、アミン、およびアルキルアルミニウム化合物からなるクロム触媒を用いて $\alpha$ -オレフィン、とくにエチレンを低重合する方法において、3飼以上の脂肪族炭化水素置換基を有する芳香族炭化水素化合物の存在下で低重合反応を行うことにより、極めて高い $\alpha$ 位選択性で1-ヘキセンが生成すること、さらには非常に高活性で低重合反応が進行することを見出し、本発明を完成了。

【0008】 即ち、本発明の要旨は、クロム塩、アミン、およびアルキルアルミニウム化合物からなるクロム触媒を用いて $\alpha$ -オレフィンを低重合する方法において、3飼以上の脂肪族炭化水素置換基を有する芳香族炭化水素化合物の存在下で低重合反応を行うことを特徴とする $\alpha$ -オレフィンの低重合方法に存する。以下、本発明をより詳細に説明する。

【0009】 本発明において用いられるクロム塩は、一般式CrX<sub>n</sub>（式中、クロムの係数は1個ないし6個であり、Xは同一、又は、相互に異なる任意の有機又は無機の基であり、nは1ないし6の整数である。）で表される。nの数としては2以上が好ましい。有機基としては、炭化水素基、カルボニル基、アルコキシ基、カルボキシル基、 $\beta$ -ジケトナート基、 $\beta$ -ケトエステル基およびアミド基等が例示される。有機基の炭素数は、通常1~30である。炭化水素基としてはアルキル基、シクロアルキル基、アリール基、アルキルアリール基、アラルキル基等が挙げられる。無機基としては、ハロゲン、硝酸基、硫酸基、または酸素等が挙げられる。好ましくは、クロム塩はアルコキシ塩、カルボキシル塩、 $\beta$ -ジケトナート塩、 $\beta$ -ケトエステルのアノンとの塩、あ

るいはハログン化物であり、具体的にはクロム(IV)tert-ブキシド、クロム(III)アセチルアセトナート、クロム(II)トリフルオロアセチルアセトナート、クロム(II)ヘキサフルオロアセチルアセトナート、クロム(II) (2, 2, 6, 6-テトラメチル-3, 5-ヘプタンジオナート)、Cr (PhCOCHCOPh) (但しここでPhはフェニル基を示す。)、クロム(II)アセテート、クロム(III)アセテート、クロム(III)2-エチルヘキサノエート、クロム(III)ベンゾエート、クロム(III)ナフテート、Cr (CH<sub>3</sub>COCHCOCH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>、塩化第一クロム、塩化第一クロム、臭化第一クロム、臭化第二クロム、ヨウ化第一クロム、ヨウ化第二クロム、フッ化第一クロム、フッ化第二クロム等が挙げられる。また、これらのクロム塩と電子供与体からなる錯体も用いることができる。電子供与体としては、窒素、酸素、リン、及び硫黄化合物の中から選択される。窒素含有化合物としては、ニトリル、アミン、アミド等が挙げられ、具体的には、アセトニトリル、ビリジン、ジメチルビリジン、ジメチルホルムアミド、N-メチルホルムアミド、アニリン、ニトロベンゼン、テトラメチルエチレンジアミン、ジエチラミン、イソプロピラミン、ヘキサメチルジシラザン、ビリドリン等が挙げられる。酸素含有化合物としては、エステル、エーテル、ケトン、アルコール、アルデヒド等が挙げられ、具体的には、エチアルアセテート、メチルアセテート、テトラヒドロフラン、ジオキサン、ジエチルエーテル、ジメチキシエタン、ジグライム、トリグライム、アセトン、メチルエチルケトン、メタノール、エタノール、アセトアルデヒド等が挙げられる。リン化合物としては、ヘキサメチルオクタフルオロアミド、ヘキサメチルオクタフルオロアミド、トリエチルオクタフルオロアミド、トリエチルオクタフルオロアミド等が示される。硫黄含有化合物としては、二硫化炭素、ジメチルスルフォキシド、テトラメチルスルファン、チオフェン、ジメチルスルフィド等が示される。従って、クロム塩と電子供与体からなる錯体としては、ハロゲン化クロムのエーテル錯体、エスチル錯体、ケトン錯体、アルデヒド錯体、アルコール錯体、アミン錯体、フォスフイン錯体、チオエーテル錯体等が挙げられ、具体的には、CrCl<sub>3</sub>・3THF、CrCl<sub>3</sub>・3dioloxane、CrCl<sub>3</sub>・(CH<sub>3</sub>CO)<sub>2</sub>n-C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>、CrCl<sub>3</sub>・(CH<sub>3</sub>CO)<sub>2</sub>C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>、CrCl<sub>3</sub>・3(i-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>O)、CrCl<sub>3</sub>・3[CH<sub>3</sub>(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>CH(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)CH<sub>2</sub>OH]、CrCl<sub>3</sub>・3pyridine、CrCl<sub>3</sub>・2(i-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>NH<sub>2</sub>)、[CrCl<sub>3</sub>・3CH<sub>2</sub>CN]・CH<sub>2</sub>CN、CrCl<sub>3</sub>・3PPH<sub>3</sub>、CrCl<sub>3</sub>・2THF、CrCl<sub>3</sub>・2pyridine、CrCl<sub>3</sub>・2[(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>NH]、CrCl<sub>3</sub>・2CH<sub>2</sub>CN、CrCl<sub>3</sub>・2[P(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Ph]等が挙げられる。クロム塩としては、炭化水素溶媒に可溶な化合物がより好

ましく、クロムのβ-ジケトナート塩、クロムのカルボン酸塩、クロムのβ-ケートエスチルのアニオンとの塩、クロムのβ-ケトカルボン酸塩、クロムのアミド錯体、クロムのカルボニル錯体、クロムの各種シクロペンタジエニル錯体、アルキル錯体、フェニル錯体等が挙げられる。クロムの各種シクロペンタジエニル錯体、アルキル錯体、フェニル錯体等としては、C<sub>6</sub>C<sub>6</sub>CrCl<sub>2</sub> (ここでC<sub>6</sub>Cr<sub>2</sub>はシクロペタジエニル基を示す。)、(C<sub>6</sub>C<sub>6</sub>CrCl<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub> (ここでC<sub>6</sub>Cr<sub>2</sub>はベンタメチルシクロペタジエニル基を示す。)、(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CrCl<sub>2</sub>等が例示される。

【0010】また、本発明のクロム触媒であるクロム塩およびアミンの代わりに、例えばクロム-ビロリ結合を有するクロム含有化合物を用いることもできる。クロム-ビロリ結合を有するクロム含有化合物は、先に例示したクロム塩及び金属ビロリドを溶媒中で反応させることにより得られる。金属ビロリドは、ビロール、およびビロールの誘導体から説明されるものを指し、ビロール誘導体としては、2, 5-ジメチルビロール、3, 4-ジメチルビロール、3, 4-ジクロロビロール、2, 3, 4, 5-テトラクロロビロール、2-アシリルビロール等が挙げられ、金属としては、IA族、IIA族、IIB族、およびIVB族から選択される。好ましい金属ビロリドとしては、リチウムビロリド、ナトリウムビロリド、カリウムビロリド、セシウムビロリド等が挙げられる。また、金属ビロリドの代りに、ビロール、およびビロール誘導体そのものを用いてもよい。

【0011】また、本発明においては、クロム触媒としてクロム塩およびアミンを用いることで、空気あるいは湿度に対して極めて不安定なクロム-ビロリ結合を有するクロム含有化合物を一旦合成単離する必要がない。従って、α-オレフィンの低重合プロセスの他に該クロム含有化合物の製造工程、単離工程を経る必要がなく、さらには不安定な該化合物の貯蔵槽が不要であり、全体の製造プロセスにかかる建設費が安くなるという利点がある。

【0012】本発明においては、クロム塩あるいはクロム-ビロリ結合を含むクロム含有化合物を無機酸化物等の担体に担持して用いることができるが、好ましくはそのような操作をせずに、単にアルキルアルミニウム化合物および/またはアミンと組み合わせるだけで用いるのがよい。本発明におけるα-オレフィンの低重合は、通常、炭化水素溶媒中で行われるが、クロム塩およびクロム含有化合物の濃度は、溶媒1リットルあたり0.1mg～5mgであり、好ましくは1mg～2gである。

【0013】本発明の触媒系のもう一つの構成要素であるアミンは、1級または2級のアミン、1級または2級のアミンから説明される金属アミド、およびこれらの混合物を総称してアミンと呼ぶこととする。1級アミンとしては、アモニア、エチルアミン、イソプロピルアミ

ン、シクロヘキシルアミン、ベンジルアミン、アニリン、ナフチルアミン等が例示され、2級アミンとしては、ジエチルアミン、ジイソプロピルアミン、ジシクロヘキシルアミン、ジベンジルアミン、ビス(トリメチルシリル)アミン、モルホリン、イミダゾール、インドリン、インドール、ビロール、2, 5-ジメチルビロール、3, 4-ジメチルビロール、3, 4-ジクロロビロール、2, 3, 4, 5-トライクロロビロール、2-アシルビロール、ビラゾール、ビロリジン等が例示される。1級または2級のアミンから誘導される金属塩として、上で例示した1級又は2級のアミンとI A族、I I A族、I I I B族、およびI V B族から選択される金属との反応により得られるアミドであり、例えば、リチウムアミド、ナトリウムエチルアミド、カルシウムビス(エチルアミド)、リチウムジイソプロピルアミド、カリウムベンジルアミド、ナトリウムビス(トリメチルシリル)アミド、リチウムインドリド、ナトリウムビロライド、リチウムビロライド、カリウムビロライド、カリウムビロリジド、アルミニウムジエチルビロライド、エチルアルミニウムビロライド、アルミニウムトリビロ☆20



(式中、R<sup>1</sup>およびR<sup>2</sup>は、炭素数が通常1~15、好ましくは1~8の炭化水素基であって互いに同一であっても異なっていてもよく、Xはハロゲン原子を表し、mは0<m≤3、nは0≤n<3、pは0≤p<3、qは0≤



(式中、R<sup>1</sup>は前記と同じ)で示されるトリアルキルア★

…(1)  
※≤q<3のそれぞれの数であって、しかもm+n+p+q=3である数を表す。)で示されるアルキルアルミニウム化合物が好ましく、例えば、



(式中、R<sup>1</sup>およびXは前記と同じ。mは1.5≤m<3である。)で示されるハロゲン化アルキルアルミニウム☆30



(式中、R<sup>1</sup>及びR<sup>2</sup>は前記と同じ。mは0<m<3、好ましくは1.5≤m<3である。)で示されるアルコキ◆



(式中、R<sup>1</sup>は前記と同じ。mは0<m<3、好ましくは1.5≤m<3である。)で示される水素化アルキルアルミニウム化合物等が挙げられる。具体的にはトリメチルアルミニウム、トリエチアルミニウム、トリイソブチルアルミニウム、ジエチアルミニウムモチドリド、ジエチアルミニウムエキシド、ジエチアルミニウムヒドリド等が挙げられ、これらのアルキルアルミニウム化合物のうちトリメチルアルミニウム、トリエチルアルミニウム、ジエチアルミニウムヒドリド等がより好ましい。

【0016】アルキルアルミニウム化合物の使用量は、0.1mmol/1クロム塩g以上であるが、5mmol/1クロム塩gより大きくなるのが活性、三量体の選択率が向上する点で好ましい。本発明において使用される3個以上の脂肪族炭化水素置換基を有する芳香族炭化水素化合物における脂肪族炭化水素置換基としては、メチル

＊ライド等が挙げられる。アミンとしては、2級のアミン、あるいは2級のアミンから誘導されるアミド、およびこれらの混合物が好ましく、具体的には、ビロール、2, 5-ジメチルビロール、3, 4-ジメチルビロール、3, 4-ジクロロビロール、2, 3, 4, 5-テトラクロロビロール、2-アシルビロール、およびアルミニウムビロライド、エチルアルミニウムジビロライド、アルミニウムトリビロライド、ナトリウムビロライド、リチウムビロライド、カリウムビロライド等が挙げられる。

【0014】アミンの使用量としては、クロム塩に対して0.001当量以上であれば良く、上限としては特に制限はないが、不必要に多量のアミンを使用する必要はない。好ましいアミンの使用量としては、クロム塩に対して0.0005當量~1.00當量であり、さらに好ましくは0.01當量~1.00當量の範囲が挙げられる。

【0015】本発明においては、以上のようなクロム塩とアミンとアルキルアルミニウム化合物とを組み合わせることによりα-オレフィンの低重合反応を行える。アルキルアルミニウム化合物としては、下記一般式

…(2)

※≤q<3のそれぞれの数であって、しかもm+n+p+q=3である数を表す。)で示されるアルキルアルミニウム化合物が好ましく、例えば、

…(3)

★ルミニウム化合物、

…(4)

◆シアルミニウム化合物、

…(5)

基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基、シクロブチル基、シクロブチル基、シクロヘキル基等の類似あるいは脂肪族炭化水素基が例示される。使用される3個以上の脂肪族炭化水素置換基を有する芳香族炭化水素化合物の具体例としては、1, 3, 5-トリメチルベンゼン(メシレン)、1, 2, 4-トリメチルベンゼン、1, 3, 5-トリエチルベンゼン、ヘキサメチルベンゼン、1, 3, 5-トリイソブチルベンゼン、1, 3, 5-トリ-tert-ブチルベンゼン、1, 2, 4, 5-テトラメチルベンゼン、1, 2, 4, 5-テトラメチルナフタレン等が挙げられる。

【0017】3個以上の脂肪族炭化水素置換基を有する芳香族炭化水素化合物の使用量は、仕込みの溶液量の0.1ppm以上、好ましくは10ppm以上であり、特に上限ではなく、実質的に100%、即ち溶液無用いても差し支えない。さらに好ましくは仕込みの溶液量の

0. 1%から9.5%の範囲である。

【0018】本発明においては、3個以上の脂肪族炭化水素置換基を有する芳香族炭化水素化合物の存在下で $\alpha$ -オレフィン、特にエチレンの低重合反応を行なうと、生成する $\alpha$ -オレフィンの純度が向上する。この理由については未だ推定の域をでないが、炭化水素置換芳香族炭化水素化合物が、クロム塩、アミン、およびアルキルアルミニウム化合物から調製されるクロム触媒に配位することにより、ヘキサン類に含まれる二重結合の位置異性体の生成が抑制されたため、1-ヘキサンの純度が向上するものと考えられる。また、芳香族炭化水素化合物の使用量が仕込みの溶剂量の4.0%以下、好ましくは3.0%以下、さらに好ましくは2.0%以下の場合には、生成する $\alpha$ -オレフィンの純度のみならず、低重合反応の活性も共に向かう。この理由については、芳香族炭化水素化合物上の炭化水素置換基数が3個以上の場合には、芳香環上の電子密度が高くなると考えられ、クロム触媒に対する配位能力が高まり、その結果、電子豊富になつたクロム触媒自身の低重合反応活性が向上するものと考えられる。また、本発明で用いる脂肪族炭化水素置換基を有する芳香族炭化水素化合物は、どのような方法で反応系に添加してもかまわない。

【0019】本発明では、これらのクロム塩、アミン、およびアルキルアルミニウム化合物からクロム触媒が活性種となって $\alpha$ -オレフィンの低重合を行なうが、該クロム塩をアルキルアルミニウム化合物と前もって接触させることなく $\alpha$ -オレフィンおよび該クロム触媒を反応系に供給することが好ましい。そのためには、クロム塩とアルキルアルミニウム化合物とを、前もって物理的に接触させないのが最も確実な方法であつて、具体的には、(1)アミンおよびアルキルアルミニウム化合物を含む溶液中に、 $\alpha$ -オレフィンおよびクロム塩を導入する、(2)クロム塩およびアミンを含む溶液中に、 $\alpha$ -オレフィンおよびアルキルアルミニウム化合物を導入する、(3)クロム塩を含む溶液中に、 $\alpha$ -オレフィン、アミンおよびアルキルアルミニウム化合物を導入する、(4)アルキルアルミニウム化合物を含む溶液中に、 $\alpha$ -オレフィン、クロム塩およびアミンを導入する、(5)クロム塩、アミン、アルキルアルミニウム化合物および $\alpha$ -オレフィンをそれぞれ同時に独立に反応系に導入する方法等が挙げられる。

【0020】クロム塩を、前もってアルキルアルミニウム化合物と反応させた場合、他の反応方法に比べ、 $\alpha$ -オレフィンの低重合反応活性が低くなる。この理由は未だ明らかではないが、クロム塩とアルキルアルミニウムを反応させた場合、クロム塩に配位している配位子と、アルキルアルミニウム化合物中のアルキル基との間で配位子交換反応が進行すると考えられるが、この際生成するアルキルクロム化合物は、それ自身では不安定であり、アルキル-クロム化合物の分解還元反応が優先して

進行し、その結果として低重合反応には不適当な脱メタル化が起つてしまうため、 $\alpha$ -オレフィンの低重合反応活性が低下するものと考えられる。

【0021】本発明における反応温度は0~250°Cであるが、好ましくは0~150°Cである。また、反応圧力は常圧ないし2.5kg/cm<sup>2</sup>で行なう、100kg/cm<sup>2</sup>以下で十分である。本発明においては、溶媒を用いて低重合反応が実施され、ブタン、ベンゼン、ヘキサン、ヘブタン、オクタン、シクロヘキサン、メチルシクロヘキサン、デカリン等の直鎖状または脂肪環の飽和炭化水素、ベンゼン、トルエン、キシレン、エチルベンゼン、メチルベンゼン、テトラリン等の芳香族炭化水素、クロロホルム、四塩化炭素、塩化メチレン、ジクロロエタン、トリクロロエタン、テトラクロロエタンの硝状塩素化炭化水素、およびクロロベンゼン、ジクロロベンゼン等の塩素化芳香族炭化水素等が溶媒として使用される。これらの溶媒のうち、直鎖状または脂環式の飽和炭化水素が好ましい。また、反応原料の $\alpha$ -オレフィンそのもの、あるいは反応の主原料以外の $\alpha$ -オレフィンを溶媒として用いることができる。これらの $\alpha$ -オレフィンとしては、4から30の炭素数を有するものが使用されるが、常温で液体のものが特に好ましい。また、ここに例示した化合物の混合物を反応溶媒として用いても一向に差し支えない。

【0022】本発明において用いられる原料の $\alpha$ -オレフィンは、置換、非置換の2~30の炭素原子を有するものである。具体例としては、エチレン、プロピレン、1-ブテン、1-ヘキサン、1-オクテン、3-メチル-1-ブテン、4-メチル-1-ベンゼン等が挙げられる。特に本発明はエチレンの低重合に好適であり、高活性で高選択性的に1-ヘキサンを得ることができる。

【0023】反応は固分散式で実施できるが、活性の向上よりも製品の高い純度が要求される連続式で反応を実施する際には、本発明の方法は効果的である。滞留時間としては、1分から20時間の範囲であるが、好ましくは0.5~6時間である。本発明の $\alpha$ -オレフィンの低重合においては、反応時に水素を共存させることができる。水素の共存により、活性、三量体選択性の向上が認められる点が好ましい。

#### 【0024】

【実施例】以下に、実施例および比較例により本発明を更に詳細に説明するが、本発明は、その要旨を離れない限り以下の実施例に限定されるものではない。

#### 実施例1

150°Cの乾燥器で加熱乾燥した3.00gのオートクレーブを熱時に組み立て、真空室を置換した。このオートクレーブには破裂板を備えた触媒フィード管を取り付け、ヘブタン(4.7ml)、トリエチルアルミニウムのヘブタン溶液(0.4mmol/l、1ml)、ビロールのヘブタン溶液(1.3ml、0.0625mmol)

1)、およびメシチレン (1. 3 ml, 9. 41 mmol) をオートクレーブ鋼側に仕込み、一方、触媒フィード管にクロム (III) 2-エチルヘキサノエート (1.0 ml, 0.0208 mmol) のヘブタン (1 ml) 溶液を仕込んだ。この時点では、クロム塩とトリエチルアルミニウムは接触していない。オートクレーブを 100°C に加熱し、次いで、100°C でエチレンを触媒フィード管より導入した。エチレン圧により破裂板が破裂し、クロム塩がオートクレーブ鋼側に導入されエチレンの低重合が開始した。エチレンを全圧が 3.5 kg/cm<sup>2</sup> まで導入し、以後、全圧を 3.5 kg/cm<sup>2</sup> に、反応温度を 100°C に維持した。1 時間後、エタノール圧入により反応を停止し、生成物をガスクロマトグラフで定量した。結果を表-2 に示す。

## 実施例 2

メシチレンを 1, 3, 5-トリ-tert-ブチルベンゼ

ン (2. 32 g, 9. 41 mmol) したこと以外は実施例 1 と同様に反応を行った。

## 実施例 3

メシチレンをヘキサメチルベンゼン (1. 53 g, 9. 41 mmol) としたこと以外は実施例 1 と同様に反応を行った。

## 実施例 4

オートクレーブ鋼側に仕込む溶媒としてヘブタンの代わりにメシチレン (4.7 ml) を用いたこと以外は実施例 1 と同様に反応を行った。

## 比較例 1

メシチレンを添加しないこと以外は実施例 1 と同様に反応を行った。

## 【0025】

## 【表1】

表-1

No.		実施例1		実施例2		実施例3		実施例4		比較例1	
Cr量	1)	Cr(2BHA) <sub>3</sub>	Cr(2BHA) <sub>3</sub>	Cr(2BHA) <sub>3</sub>	Cr(2BHA) <sub>3</sub>	Cr(2BHA) <sub>3</sub>	Cr(2BHA) <sub>3</sub>	Cr(2BHA) <sub>3</sub>	Cr(2BHA) <sub>3</sub>	Cr(2BHA) <sub>3</sub>	Cr(2BHA) <sub>3</sub>
Cr量	mg	1 0		1 0		1 0		1 0		1 0	
アミン量	mmol	0.0625		0.0625		0.0625		0.0625		0.0625	
Et <sub>2</sub> Al量	mmol	0.4		0.4		0.4		0.4		0.4	
溶媒量	ml			ヘブタン		ヘブタン		ヘブタン		ヘブタン	
芳香族化合物	ml	50		50		50		3		50	
芳香族化合物	mmol			メシチレン	1,3-5-tBuC <sub>6</sub> H <sub>3</sub> <sup>2)</sup>	C <sub>6</sub> (CH <sub>3</sub> ) <sub>6</sub> <sup>3)</sup>	メシチレン	—	—	—	—
使用量	kg/cm <sup>2</sup>	0.4		0.4		0.4		0.4		0.4	
エチレン圧		35		35		35		35		35	
反応温度	°C	100		100		100		100		100	
反応時間	h	1		1		1		1		1	

注 1) Cr(2BHA)<sub>3</sub>=クロム(Ⅲ) 2-エチルヘキサノエート  
 2) 1,3-5-tBuC<sub>6</sub>H<sub>3</sub><sup>2)</sup>=1,3,5-トリ-tert-ブチルベンゼン  
 3) C<sub>6</sub>(CH<sub>3</sub>)<sub>6</sub><sup>3)</sup>=ヘキサメチルベンゼン

表-2

No.	オレフィン生成量	g	実施例			実施例4	比較例1
			実施例1	実施例2	実施例3		
C 4	15.30	14.4	13.8	26.7	10.5		
C6	全 体	48.1	52.8	55.5	28.8	61	
	1-Hexene純度	96.1	94.1	95.5	98.1	92.6	
	C 8	13.3	10.9	10.6	16.8	8	
C 10-C 20		22	21.1	19.1	26.4	18.9	
C 22-C 30		0.5	0.3	0.6	0.7	0.8	
P E		0.2	0.4	0.4	0.5	0.8	
燃 煤 効 率	g <sup>1/2</sup> /kg <sup>1/2</sup> h	910	1076	892	689	733	
燃 煤 活 性	g <sup>1/2</sup> /kg <sup>1/2</sup> h	8125	9964	8258	6382	6791	

## 【0027】

【発明の効果】本発明方法によれば、 $\alpha$ -オレフィン、特にエチレンを低重合させて、選択的に三量体を主体とした生成物、特に1-ヘキセンが高収率で得られ、かつ、高分子量重合体の生成を抑制することができる。特に、本発明方法を用いて、工業的に1-ヘキセンを製造

する場合、1-ヘキセンの純度が向上するので、蒸留等による1-ヘキセンの精製操作が容易になり、精製装置に要するコストを低減することができる。また、特に精密な精製操作を行わずに純度の高い製品が得られ、非常に高活性で低重合反応が進行するので、工業的な利用価値が高い。

フロントページの続き

(72)発明者 青島 敬之  
神奈川県横浜市鶴見区鷺志田町1000番地 二  
菱化成株式会社総合研究所内